



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



⑪ Veröffentlichungsnummer: **0 445 578 A2**

⑫

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

⑬ Anmeldenummer: **91102403.2**

⑮ Int. Cl.⁵: **C08L 33/02, C08F 220/00**

⑭ Anmelddatum: **20.02.91**

⑯ Priorität: **03.03.90 DE 4006644
24.04.90 DE 4012947**

⑰ Veröffentlichungstag der Anmeldung:
11.09.91 Patentblatt 91/37

⑲ Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE DK FR GB LI NL SE

⑳ Anmelder: **BASF Aktiengesellschaft
Carl-Bosch-Strasse 38
W-6700 Ludwigshafen(DE)**

㉑ Erfinder: **Dotzauer, Bernhard, Dr.
Woehlerstrasse 12 f
W-6701 Maxdorf(DE)
Erfinder: Beckerle, Wilhelm Friedrich
Beethovenstrasse 20 1/2
W-6712 Bobenheim-Roxheim(DE)
Erfinder: Denu, Hans-Juergen
Wormser Strasse 78
W-6840 Lampertheim(DE)
Erfinder: Schwartz, Manfred, Dr.
Friesenstrasse 24
W-6700 Ludwigshafen(DE)**

㉒ Formkörper.

㉓ Formkörper, die als Hauptbestandteile feinteilige natürliche oder synthetische Materialien sowie Kondensationsprodukte aus hochmolekularen Polycarbonsäuren und mehrwertigen Alkoholen, Alkanolaminen oder mehrwertigen Aminen enthalten, ihre Herstellung und Verwendung als Deckenplatten.

EP 0 445 578 A2

Die vorliegende Erfindung betrifft Formkörper, die als Hauptbestandteile feinteilige natürlich oder synthetische Materialien sowie Kondensationsprodukte aus hochmolekularen Polycarbonsäuren und mehrwertigen Alkoholen, Alkanolaminen oder mehrwertigen Aminen enthalten.

Formkörper, die im wesentlichen aus feinteiligen natürlichen oder synthetischen Materialien und Bindemitteln wie Phenolformaldehydharzen, Furfurolharzen, Aminoplasten oder Stärke aufgebaut sind, sind bekannt. So enthält die EP-A 0 123 234 einen Hinweis auf hauptsächlich aus mineralischen Fasern, nichtfasrigen mineralischen Füllstoffen und Stärke aufgebaute Schalldämmplatten, die mit Melamin/Formaldehyd-Harzen beschichtet sind. Nachteilig an diesen Formkörpern ist jedoch, daß entweder ihre Formbeständigkeit unter Einwirkung erhöhter Luftfeuchtigkeit nicht voll zu befriedigen vermag - sie nehmen die Luftfeuchtigkeit auf und verformen sich unter ihrem Eigengewicht - oder daß sie im Lauf der Zeit flüchtige, niedermolekulare Bindemittelbestandteile wie Formaldehyd freisetzen, was insbesondere bei einer Anwendung in geschlossenen Räumen von Nachteil ist.

Der vorliegenden Erfindung lag daher die Aufgabe zugrunde, Formkörper zur Verfügung zu stellen, die einerseits bei Einwirkung erhöhter Luftfeuchtigkeit eine erhöhte Formbeständigkeit aufweisen und andererseits einen reduzierten oder verschwindenden Anteil an Bindemitteln aufweisen, die aus leichtflüchtigen Ausgangsstoffen aufgebaut sind. Demgemäß wurden die eingangs definierten Formkörper gefunden, in denen die Kondensationsprodukte aus hochmolekularen Polycarbonsäuren und mehrwertigen Alkoholen, Alkanolaminen oder mehrwertigen Aminen als Bindemittel fungieren.

Als feinteilige natürliche synthetische Materialien eignen sich Materialien wie Sande, Kaoline, Schiefermehl, Mineralfasern wie Mineralwolle, Kunststoff-Fasern, z.B. Polypropylenfasern, Cellulosefasern, Glasfasern oder zerkleinertes Holz wie Holzfasern.

Als hochmolekulare Polycarbonsäuren kommen insbesondere polymere Polycarbonsäuren wie Polyacrylsäure, Polymethacrylsäure, Copolymeren aus Acryl- und Methacrylsäure oder Copolymeren von Acryl- und/oder Methacrylsäure mit anderen Monomeren wie Ester der Acryl- oder Methacrylsäure mit Alkanolen mit 1 bis 24 C-Atomen, Maleinsäure oder Fumarsäure oder anderen Monomeren wie Styrol oder Ethylen in Betracht.

Gut geeignet sind polymere Polycarbonsäuren, die wenigstens 5 jedoch weniger als 50 mol-%, bevorzugt 8 bis 40 mol-%, bezogen auf die die polymeren Polycarbonsäuren konstituierenden Monomeren, an Monomeren einpolymerisiert enthalten, die eine Carboxylgruppe enthalten wie Maleinsäure, Fumarsäure und insbesondere Acryl- oder

Methacrylsäure. Diese Polycarbonsäuren können 50 bis 95, bevorzugt 60 bis 92 mol-% mindestens eines Monomeren einpolymerisiert enthalten, das ausgewählt ist aus Styrol, Ethylen und insbesondere Acrylsäure- und Methacrylsäureestern von 1 bis 6 C-Atome enthaltenden Alkanolen.

Diese Polycarbonsäuren weisen in Dimethylformamid (DMF) bei 25 °C einen K-Wert von 50 bis 100 auf. Der K-Wert ist eine relative Viskositätszahl eines Polymeren, die in Analogie zur DIN 53 726 bestimmt wird. Er charakterisiert das mittlere Molekulargewicht der polymeren Polycarbonsäure. Gemessen wird hierbei die Fließgeschwindigkeit einer 0,1 gew.-%igen Lösung der polymeren Polycarbonsäure in DMF, relativ zur Fließgeschwindigkeit von reinem DMF.

In vielen Fällen, insbesondere, wenn es sich bei den Kondensationsprodukten um Ester, beispielsweise von niedermolekularen Alkoholen, handelt, werden gute Ergebnisse mit solchen Polycarbonsäuren erzielt, von deren konstituierenden Monomeren in der Regel wenigstens 50 mol-%, bevorzugt wenigstens 90 mol-%, wenigstens eine Carboxylfunktion aufweisen. Diese Polycarbonsäuren sind an sich bekannt. Sie können in untergeordneten Mengen andere Monomere, beispielsweise obengenannten, einpolymerisiert enthalten. Dabei werden vorzugsweise solche hochmolekularen Polycarbonsäuren eingesetzt, die nur aus α,β -monoethylenisch ungesättigten Carbonsäuren in polymerisierter Form aufgebaut sind, insbesondere Polyacrylsäure und Polymethacrylsäure. In vorteilhafter Weise weisen diese polymeren Polycarbonsäuren in Form ihrer Natriummetall-Salze in Wasser bei 25 °C einen K-Wert von 90 bis 130 auf. Gemessen wird hierbei die Fließgeschwindigkeit einer 1 gew.-%igen Lösung des Natriummetallsalzes der polymeren Polycarbonsäure in Wasser, relativ zur Fließgeschwindigkeit von reinem Wasser.

Bei den Kondensationsprodukten kann es sich um Ester und/oder Amide handeln.

Für Ester geeignete mehrwertige Alkohole sind u.a. 2-Hydroxymethylbutandiol-1,4, Trimethylolpropan, Glycerin, Glycol, Polyvinylalkohol, Sorbitol, Zucker oder Cellulosederivate. Vorzugsweise werden Trimethylolpropan, Glycerin oder 2-Hydroxymethylbutandiol-1,4 verwendet.

Gute Erfolge werden häufig mit hochmolekularen Polyalkoholen erzielt. Beispiele hierfür sind Homo- und Copolymeren, die einfache Ester aus 3 bis 6 C-Atome enthaltenden α,β -monoethylenisch ungesättigten Carbonsäuren wie Acryl- und Methacrylsäure und 2 bis 10 C-Atome enthaltenden mehrwertigen Alkoholen wie 1,4-Butandiol einpolymerisiert enthalten. Als Comonomere kommen vorzugsweise Ester aus 3 bis 6 C-Atome enthaltenden α,β -monoethylenisch ungesättigten Carbonsäuren und 1 bis 10 C-Atome enthaltenden einwertigen

Alkoholen in Mengen von 50 bis 95, bevorzugt 70 bis 95 Gew.-%, bezogen auf die Copolymeren in Betracht. Mit Vorteil weisen diese polymeren Polyalkohole in DMF bei 25 °C einen K-Wert von 40 bis 80 auf. Der K-Wert bezieht sich hier auf die Fließgeschwindigkeit einer 0,1 gew.-%igen Lösung des polymeren Polyalkohols in DMF, relativ zur Fließgeschwindigkeit von reinem DMF. Ein wesentlicher Vorteil dieser hochmolekularen Polyalkohole liegt in ihrem erhöhten Siedepunkt begründet.

Geeignete Alkanolamine sind insbesondere Verbindungen, die an einer Kohlenwasserstoffkette wenigstens eine Aminogruppe sowie wenigstens eine alkoholische OH-Gruppe tragen. Von besonderer Bedeutung sind Di- und Triethanolamin. Als mehrwertige Amine kommen insbesondere Diamine wie Ethylen diamin oder Tetramethylendiamin in Betracht.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Formteile erfolgt zweckmäßigerweise dadurch, daß die feinteiligen natürlichen oder synthetischen Materialien zunächst durch mechanisches Mischen mit einem wässrigen Gemisch eines Bindemittels versetzt werden. Das Gemisch enthält wenigstens eine hochmolekulare Polycarbonsäure und wenigstens ein mehrwertiges Amin, Alkanolamin oder einen mehrwertigen Alkohol im allgemeinen in gelöster oder dispers verteilter Form. Dabei kann die Menge der Summe dieser Stoffe im Gemisch je nach Anwendung in weiten Bereichen, im allgemeinen zwischen 0,05 und 40 Gew.-%, teilweise bis 50 Gew.-%, bezogen auf das wässrige Gemisch, variiert werden. Für Beschichtungen sind dabei je nach Viskosität Konzentrationen von mehr als 5 Gew.-% vorteilhaft. Diese Bindemittelgemische sind normalerweise noch länger als ein Monat nach ihrer Herstellung verarbeitbar. Anschließend wird üblicherweise das Überschüssige Bindemittel abgetrennt (z.B. durch Absaugen oder Abpressen), die entstandene breiartige Masse geformt und sodann bei einer Temperatur von 100 bis 250 °C getrocknet, wobei mit der Trocknung als Kondensationsreaktion eine Veresterung oder Amidbildung einhergeht, die durch Trocknen unter Druck begünstigt wird. Die hochmolekularen Polycarbonsäuren und die mehrwertigen Alkohole, Alkanolamine und mehrwertigen Amine werden dabei vorzugsweise in solchen Mengen eingesetzt, daß die Anzahl der Säurefunktionen zur Gesamtzahl aus alkoholischen Hydroxyl- und Aminfunktionen im Verhältnis von 4:1 bis 1:4, vorzugsweise 2:1 bis 1:2 steht. Äquivalenz, d.h. ein Verhältnis von 1:1, ist besonders vorteilhaft.

Polymere Polycarbonsäuren, die wenigstens 5 jedoch weniger als 50 mol-%, bezogen auf die die polymeren Polycarbonsäuren konstituierenden Monomeren, an Monomeren einpolymerisiert enthalten, die eine Carboxylgruppe enthalten, sind in der Regel unter Normalbedingungen in Wasser nicht

löslich und werden deshalb als wässrige Polymerdispersion eingesetzt. Dies sind in an sich bekannter Weise erhältlich, z.B. durch radikalische Emulsionspolymerisation. Das Gleiche gilt üblicherweise für polymere Polyalkohole, die, bezogen auf die sie konstituierenden Monomeren, weniger als 75 mol-% an Monomeren einpolymerisiert enthalten, die eine alkoholische OH-Gruppe aufweisen.

Bezogen auf die Gesamtmasse der Formkörper beträgt der Bindemittelanteil (gerechnet als Trockenmasse) vorzugsweise 0,5 bis 15 Gew.-%, wobei die Wasseraufnahmefähigkeit des Bindemittels im getrockneten Zustand üblicherweise bei weniger als 5 Gew.-%, bezogen auf die Bindemitteltrockenmasse, liegt.

In einer alternativen Herstellungsweise werden, beispielsweise durch Pressen der feinteiligen natürlichen oder synthetischen Materialien, vorgeformte Formlinge mit den wenigstens eine hochmolekulare Polycarbonsäure und wenigstens ein mehrwertiges Amin, Alkanolamin oder einen mehrwertigen Alkohol im allgemeinen in gelöster oder dispers verteilter Form enthaltenden wässrigen Gemischen beschichtet und dann getrocknet. Unter Beschichten sollen auch Arbeitsgänge wie Imprägnieren, Bedünnen und Tauchen verstanden werden, die die Gemische auf die Oberfläche des Formlings bringen. Auf entsprechende Art und Weise können auch Formgrundkörper, die aus natürlichen oder synthetischen feinteiligen Materialien und anderen Bindemitteln, z.B. Stärke, aufgebaut sind, durch Beschichten mit den Kondensationsprodukten und Trocknen veredelt werden.

Vorzugsweise werden die erfindungsgemäßen Formkörper in flächiger Form hergestellt und z.B. als Deckenplatten in Feuchträumen eingesetzt. Sie zeichnen sich durch eine reduzierte Wasseraufnahme, eine erhöhte innere Festigkeit und daraus resultierend, durch eine erhöhte Formbeständigkeit aus.

Gegebenenfalls ist es zweckmäßig, bei der Herstellung der aus den feinteiligen Materialien und dem wässrigen Bindemittel zusammengesetzten Ausgangsbasis handelsübliche Flockungsmittel, z.B. Mischpolymerisate aus 70 Gew.-% Acrylamid und 30 Gew.-% Diethylaminoethylacrylat oder wasserabstoßende Hilfsmittel wie Stearyldiketen oder Polysiloxane oder andere übliche Hilfsmittel, z.B. eine wässrige Aluminiumsulfatlösung als Füllungsmittel, miteinzuarbeiten.

Die in den folgenden Beispielen angegebenen Prozente und Teile beziehen sich, wenn nicht anders angegeben, auf das Gewicht.

55 Beispiele

Untersuchung verschiedener erfindungsgemäßer Formkörper F1 bis F17

a) Bestimmung der Formbeständigkeit

Durch Abschleifen der bei der Herstellung der Formkörper (die nachfolgend näher beschrieben wird) dem Sieb abgewandten Seite wurden Prüfkörper hergestellt, die folgende Maße aufwiesen:

Länge 250 mm
Breite 50 mm und
Höhe 15 mm.

Die so erhaltenen Prüfkörper wurden in einem Feuchtraum bei einer Temperatur von 38 °C und 99 % relativer Luftfeuchtigkeit flachseitig, jeweils nur nahe den 50 mm breiten Endkanten, waagrecht aufgelegt und in ihrem geometrischen Mittelpunkt mit einem Gewicht der Masse 1 kg belastet. Nach einer bestimmten Belastungsdauer wurde im entlasteten Zustand die Durchbiegung des Prüfkörpers (Absenkung des Mittelpunktes relativ zur Ausgangsposition) gemessen.

b) Festigkeit

Prüfkörper mit den Maßen

Länge 17 cm
Breite 2 cm und
Höhe 2 cm

werden unter Normalbedingungen, jeweils nur nahe den Endkanten der Breitseite waagrecht aufgelegt und in ihrer geometrischen Mitte mit einer kontinuierlich zunehmenden Kraft belastet. Die beim Bruch anliegende Kraft ist ein Maß für die Festigkeit.

c) Reißkraft

Die Reißkraft wurde nach DIN 53455 ermittelt.

F1: In einer Mischung aus 5 kg Wasser, 360 g Polyacrylsäure (K-Wert des Na-Salzes bei 25 °C in Wasser = 110), 140 g 2-Hydroxymethylbutandiol-1,4 und 9,2 g eines Polysiloxans wurden 250 g Mineralwolle eingerührt.

Anschließend wurden als Flockungsmittel 4 g einer 10 gew.-%igen wässrigen Lösung eines handelsüblichen Mischpolymerisats aus 70 Gew.-% Acrylamid und 30 Gew.-% Diethylaminoethylacrylat zugesetzt. Danach wurden 20 % des erhaltenen Breis in einem Siebkasten (Siebfläche 25 cm x 5 cm) gleichmäßig verteilt und durch Anlegen eines geringfügigen Unterdruckes bei gleichzeitigem Pressen mit einer aufgelegten Lochplatte (25 cm x 5 cm, 0,1 bar) grob entwässert, so daß eine feuchte Rohplatte mit einer Dicke von 18 mm und einem Wassergehalt von 40 bis 80 Gew.-% erhalten wurde. Diese wurde im Umlufttrockenschrank

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

F2:

bei 180 °C getrocknet.

Formbeständigkeit = 1 mm Absenkung nach 260 h

Wie F1, jedoch wurden zusätzlich zur Mineralwolle noch 100 g Kaolin eingesetzt.

Formbeständigkeit = keine meßbare Absenkung nach 360 h

Wie F1, jedoch wurden als mehrwertiger Alkohol 150 g Trimethylolpropan eingesetzt.

Formbeständigkeit = 3 mm Absenkung nach 56 h

F4:

Wie F1, jedoch wurden als mehrwertiger Alkohol 128 g Glycerin eingesetzt.

Formbeständigkeit = 3 mm Absenkung nach 120 h

F5:

Eine handelsübliche 16 mm dicke Mineralfaserplatte, die als Bindemittel Stärke enthielt, wurde als Formgrundkörper mit einer wässrigen Lösung aus 36 g Polyacrylsäure (K-Wert des Na-Salzes bei 25 °C in Wasser = 110) und 14 g 2-Hydroxymethylbutandiol-1,4 in 200 g Wasser durch Auftrag mit dem Pinsel auf der Dekorseite beschichtet (Auftragsmenge 100 g Trockenmasse/m²) und 15 min bei 150 °C im Umlufttrockenschrank getrocknet. Anschließend wurde daraus ein Prüfkörper mit den Maßen

250 mm x 50 mm x 16 mm

zugeschnitten und wie beschrieben auf Formbeständigkeit geprüft. Anschließend wurde der Versuch mit dem nicht beschichteten Formgrundkörper wiederholt.

Formbeständigkeit =
Bruch nach 21 h (unbeschichtet)
1 mm Absenkung nach 192 h (beschichtet)

F6:

Wie F5, jedoch wurde als mehrwertiger Alkohol eine Mischung aus 6,2 g Glycerin und 7,4 g Trimethylolpropan eingesetzt.

Formbeständigkeit = 2 mm Absenkung nach 154 h

F7:

96 g feinteilige Holz- und Cellulosefasern, 24 g feinteilige Polypropylenfasern, 3 l Wasser, 180 g Polyacrylsäure (K-Wert des Na-Salzes bei 25 °C in Wasser = 110) und 45 g Trimethylolpropan wurden zu einem Faserbrei vermengt, in w Ichcn zusätzlich 24 g einer 8 gew.-%igen wässrigen Emulsion von Stearylde-

ten und 4 g einer 10 gew.-%igen wäßrigen Lösung eines handelsüblichen Mischpolymerisats aus 70 Gew.-% Acrylamid und 30 Gew.-% Diethylaminoethylacrylat in der genannten Abfolge eingerührt wurden. Danach wurde die Masse in einem Siebkasten (25 cm x 25 cm) gleichmäßig verteilt und, wie bei F1 beschrieben, grob entwässert. Die so erhaltene Rohplatte wurde zusätzlich in einem Mikrowellenherd auf einen Restwassergehalt von 15 Gew.-% vorgetrocknet. Anschließend wurde in einer beheizten Presse bei 20 °C unter einem Druck von 50 kp/cm² endgetrocknet. Die Preßdauer betrug 90 s.
Reißkraft: 12 N/mm²

F8: Wie F7, jedoch wurden als mehrwertiger Alkohol 38 g Glycerin eingesetzt.
Reißkraft: 9,5 N/mm²

F9: 50 g feinteilige Holzfasern wurden mit 19 g einer 8 gew.-%igen wäßrigen Emulsion von Stearylketen verrührt und anschließend bei 120 °C 15 min getrocknet. Anschließend wurde eine Lösung von 8 g Polyacrylsäure (K-Wert des Na-Salzes bei 25 °C in Wasser = 110) und 3 g 2-Hydroxymethylbutandiol-1,4 in 40 g Wasser eingerührt. Danach wurde wieder bei 120 °C 15 min getrocknet und die Masse in einer Form (20 cm x 20 cm) bei 220 °C und 50 kp/cm² 90 s in einer beheizten Presse geprägt. Es wurden Faserplatten einer Stärke von 4 mm erhalten.
Reißkraft: 8,5 N/mm²

F10: Eine Lösung von 58 g Polyacrylsäure (K-Wert des Na-Salzes bei 25 °C in Wasser = 110) und 21 g 2-Hydroxymethylbutandiol-1,4 in 200 g Wasser wurde mit 1400 g Normsand (gemäß DIN 1164 Teil 7) verrührt und eine Form (17 cm x 2 cm x 2 cm) mit diesem Gemisch unter Verdichten gefüllt. Anschließend wurde 2 h bei 180 °C getrocknet.
Festigkeit: 10,7 kg/cm²

F11: In eine Mischung aus 7 kg Wasser, 40,2 g einer handelsüblichen 30 gew.-%igen wäßrigen Polymerisatdispersion eines polymeren Polyalkohols, der in polymerisierter Form aus 80 Gew.-Teilen Methylmethacrylat und 20 Gew.-Teilen Hydroxypropylacrylat aufgebaut war (K-Wert bei 25 °C in DMF = 50), 20,1 g einer handelsüblichen 40 gew.-%igen wäßrigen Polymerisatdispersion einer polymeren Polycarbonsäure, die in polymerisierter Form aus 60 Gew.-Teilen Methylmethacrylat, 30 Gew.-Teilen n-Butylacrylat und 10 Gew.-Teilen Methacrylsäure aufgebaut war (K-Wert bei 25 °C in DMF = 70) und 16 g eines Polysiloxans wurden 250 g Mineralwolle eingerührt.

Anschließend wurden als Flockungsmittel 4 g einer 10 gew.-%igen wäßrigen Lösung eines handelsüblichen Mischpolymerisats aus 70 Gew.-% Acrylamid und 30 Gew.-% Diethylaminoethylacrylat zugesetzt. Danach wurden 20 % des erhaltenen Breis in einem Siebkasten (Siebfläche 25 cm x 5 cm) gleichmäßig verteilt und durch Anlegen eines geringfügigen Unterdruckes bei gleichzeitigem Pressen mit einer angelegten Lochplatte (25 cm x 5 cm, 0,1 bar) grob entwässert, so daß eine feuchte Rohplatte mit einer Dicke von 18 mm und einem Wassergehalt von 40 bis 80 Gew.-% erhalten wurde. Diese wurde im Umlufttrockenschrank bei 180 °C getrocknet.
Formbeständigkeit = 2 mm Absenkung nach 213 h

F12: Wie F11, jedoch wurden anstelle der wäßrigen Dispersion des polymeren Polyalkohols eine Lösung von 3,15 g Trimethylolpropan in 28 g Wasser eingesetzt.
Formbeständigkeit = 4 mm Absenkung nach 128 h

F13: Eine handelsübliche 16 mm dicke Mineralfaserplatte, die als Bindemittel Stärke enthielt, wurde als Formgrundkörper mit einer wäßrigen Mischung aus 500 g einer handelsüblichen 30 gew.-%igen wäßrigen Polymerisatdispersion einer polymeren Polycarbonsäure, die in polymerisierter Form aus 70 Gew.-Teilen Methylmethacrylat und 30 Gew.-Teilen Methacrylsäure aufgebaut war (K-Wert bei 25 °C in DMF = 70), und 500 g einer handelsüblichen 30 gew.-%igen wäßrigen Polymerisatdispersion eines polymeren Polyalkohols, der in polymerisierter Form

aus 80 Gew.-Teilen Methylmethacrylat und 20 Gew.-Teilen Hydroxypropylacrylat aufgebaut war (K-Wert bei 25 °C in DMF = 50), durch Auftrag mit dem Pinsel auf der Dekorseite beschichtet (Auftragsmenge 100 g Trockenmasse/m²) und 15 min bei 150 °C im Umlufttrockenschrank getrocknet. Anschließend wurde daraus ein Prüfkörper mit den Maßen 25 mm x 50 mm x 16 mm zugeschnitten und wie beschrieben auf Formbeständigkeit geprüft. Anschließend wurde der Versuch mit dem nicht beschichteten Formgrundkörper wiederholt.

Formbeständigkeit = Bruch nach 24 h (unbeschichtet) 3 mm Absenkung nach 271 h (beschichtet)

F14: Wie F13, jedoch wurde anstelle der wässrigen Dispersion des polymeren Polyalkohols eine Lösung von 4,5 g Diethanolamin in 350 g Wasser eingesetzt.

Formbeständigkeit = 3 mm Absenkung nach 220 h

F15: 90 g feinteilige Holz- und Cellulosefasern, 20 g feinteilige Polypropylenfasern, 8 l Wasser, 12 g einer handelsüblichen 30 gew.-%igen wässrigen Polymerisatdispersion einer polymeren Polycarbonsäure, die in polymerisierter Form aus 80 Gew.-Teilen Methylmethacrylat und 20 Gew.-Teilen Methacrylsäure aufgebaut war (K-Wert bei 25 °C in DMF = 70), und 8 g einer handelsüblichen 30 gew.-%igen wässrigen Polymerisatdispersion eines polymeren Polyalkohols, der in polymerisierter Form aus 90 Gew.-Teilen Methylmethacrylat und 10 Gew.-Teilen Hydroxypropylacrylat aufgebaut war (K-Wert bei 25 °C in DMF = 50), wurden zu einem Faserbrei vermengt, in welchen zusätzlich 25 g einer 10 gew.-%igen wässrigen Aluminiumsulfatlösung und 4 g eines handelsüblichen Mischpolymerisats aus 70 Gew.-% Acrylamid und 30 Gew.-% Diethylaminoethylacrylat eingerührt wurden. Danach wurde die Masse in einem Siebkasten (25 cm x 25 cm) gleichmäßig verteilt und, wie bei F11 beschrieben, grob entwässert. Die so erhaltene Rohplatte wurde zusätzlich in einem Mikrowellenherd auf einen Restwassergehalt von 15 Gew.-% vorgetrocknet. Anschließend wurde in einer beheizten Presse bei 20 °C unter einem Druck von 50 kp/cm² endgetrocknet. Die Preßdauer betrug 30 s.

Reißkraft: 11,5 N/mm²

F16: Wie F15, jedoch wurde anstelle der wässrigen Dispersion des polymeren Polyalkohols eine Lösung von 0,1 g Triethanolamin in 6 g Wasser eingesetzt.

Reißkraft: 8,5 N/mm²

F17: 50 g feinteilige Holzfasern wurden mit 19 g einer 8 gew.-%igen wässrigen Emulsion von Stearylalkohol verrührt und anschließend bei 120 °C 15 min getrocknet. Anschließend wurde eine Mischung aus 4 g einer handelsüblichen 40 gew.-%igen wässrigen Polymerisatdispersion einer polymeren Polycarbonsäure, die in polymerisierter Form aus 60 Gew.-Teilen Methylmethacrylat, 30 Gew.-Teilen n-Butylacrylat und 10 Gew.-Teilen Methacrylsäure aufgebaut war (K-Wert bei 25 °C in DMF = 70) und 2 g einer handelsüblichen 30 gew.-%igen wässrigen Polymerisatdispersion eines polymeren Polyalkohols, der in polymerisierter Form aus 90 Gew.-Teilen Methylmethacrylat und 10 Gew.-Teilen Hydroxypropylacrylat aufgebaut war (K-Wert bei 25 °C in DMF = 50), eingerührt. Danach wurde wieder bei 120 °C 15 min getrocknet und die Masse in einer Form (20 cm x 20 cm) bei 220 °C und 50 kp/cm² 90 s in einer beheizten Presse gepreßt. Es wurden Faserplatten einer Größe von 4 mm erhalten.

Reißkraft: 10 N/mm²

45 Patentansprüche

1. Formkörper, die als Hauptbestandteile feinteilige natürliche oder synthetische Materialien sowie Kondensationsprodukte aus hochmolekularen Polycarbonsäuren und mehrwertigen Alkoholen, Alkanolaminen oder mehrwertigen Aminen enthalten.
2. Formkörper nach Anspruch 1, die, bezogen auf das Gesamtgewicht, 0,5 bis 15 Gew.-% an Kondensationsprodukten aus hochmolekularen Polycarbonsäuren und mehrwertigen Alkoholen, Alkanolaminen oder mehrwertigen Aminen

enthalten.

3. Formkörper nach den Ansprüchen 1 oder 2, die solche Kondensationsprodukte enthalten, bei deren Kondensationsreaktion die hochmolekularen Polycarbonsäuren und die mehrwertigen Alkohole, Alkanolamine oder mehrwertigen Amine in solchen Mengen eingesetzt werden, daß die Anzahl der Säurefunktion der Gesamtzahl aus alkoholischen Hydroxyl- und Aminfunktionen äquivalent ist. 5

4. Formkörper nach den Ansprüchen 1 bis 3, die Kondensationsprodukte von solchen polymeren Polycarbonsäuren enthalten, die wenigstens 5 jedoch weniger als 50 mol-%, bezogen auf die die polymeren Polycarbonsäuren konstituierenden Monomeren, an Monomeren einpolymerisiert enthalten, die eine Carboxylgruppe enthalten. 10

5. Formkörper nach Anspruch 4, wobei die Polycarbonsäuren in Dimethylformamid bei 25 °C einen K-Wert von 50 bis 100 aufweisen. 15

6. Formkörper nach den Ansprüchen 1 bis 5, die Kondensationsprodukte aus hochmolekularen Polycarbonsäuren und solchen polymeren Polyalkoholen, deren K-Wert bei 25 °C in Dimethylformamid 40 bis 80 beträgt, enthalten. 20

7. Formkörper nach den Ansprüchen 1 bis 5, die Kondensationsprodukte aus hochmolekularen Polycarbonsäuren und Trimethylolpropan, Glycerin, 2-Hydroxymethylbutandiol-1,4, Diethanolamin, Triethanolamin, Ethylendiamin oder Tetramethylendiamin enthalten. 25

8. Formkörper nach den Ansprüchen 1 bis 3, die Kondensationsprodukte von solchen polymeren Polycarbonsäuren enthalten, die wenigstens 50 mol-% an Monomeren einpolymerisiert enthalten, die eine Carboxylgruppe aufweisen. 30

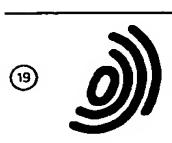
9. Formkörper nach Anspruch 8, die Kondensationsprodukte von solchen polymeren Polycarbonsäuren enthalten, deren Natriumsalze in Wasser bei 25 °C einen K-Wert von 90 bis 130 haben. 35

10. Formkörper nach Anspruch 9, die solche Kondensationsprodukte enthalten, deren alkoholische Komponente Trimethylolpropan, Glycerin oder 2-Hydroxymethylbutandiol-1,4 ist. 40

11. Verfahren zur Herstellung von Formkörpern gemäß den Ansprüchen 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, daß man die feinteiligen natürlichen oder synthetischen Materialien zunächst durch mechanisches Mischen mit einem wäßrigen Gemisch, das wenigstens eine hochmolekulare Polycarbonsäure und wenigstens ein mehrwertiges Amin, Alkanolamin oder einen mehrwertigen Alkohol enthält, als Bindemittel versetzt, anschließend das überschüssige Bindemittel abtrennt, die entstandene Masse formt und sie dann bei einer Temperatur von 100 bis 250 °C trocknet. 45

12. Verfahren zur Herstellung von Formkörpern gemäß den Ansprüchen 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, daß man Formgrundkörper, die aus natürlichen oder synthetischen feinteiligen Materialien und Bindemitteln aufgebaut sind, mit einem wenigstens eine hochmolekulare Polycarbonsäure und wenigstens ein mehrwertiges Amin, Alkanolamin oder einen mehrwertigen Alkohol enthaltenden wäßrigen Gemisch beschichtet und dann bei 100 bis 250 °C trocknet. 50

13. Verwendung von flächigen Formkörpern gemäß den Ansprüchen 1 bis 10 oder hergestellt gemäß den Ansprüchen 11 oder 12 als Dekkenplatten. 55



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



(11) Veröffentlichungsnummer: **0 445 578 A3**

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: **91102403.2**

(51) Int. Cl.5: **C08L 33/02, C08F 220/00**

(22) Anmeldetag: **20.02.91**

(30) Priorität: **03.03.90 DE 4006644
24.04.90 DE 4012947**

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
11.09.91 Patentblatt 91/37

(64) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE DK FR GB LI NL SE

(88) Veröffentlichungstag des später veröffentlichten
Recherchenberichts: **09.12.92 Patentblatt 92/50**

(71) Anmelder: **BASF Aktiengesellschaft
Carl-Bosch-Strasse 38
W-6700 Ludwigshafen(DE)**

(72) Erfinder: **Dotzauer, Bernhard, Dr.
Woehlerstrasse 12 f
W-6701 Maxdorf(DE)**
Erfinder: **Beckerle, Wilhelm Friedrich
Beethovenstrasse 20 1/2
W-6712 Bobenheim-Roxheim(DE)**
Erfinder: **Denu, Hans-Juergen
Wormser Strasse 78
W-6840 Lampertheim(DE)**
Erfinder: **Schwartz, Manfred, Dr.
Friesenstrasse 24
W-6700 Ludwigshafen(DE)**

(54) **Formkörper.**

(57) **Formkörper, die als Hauptbestandteile feinteilige
natürliche oder synthetische Materialien sowie Kon-
densationsprodukte aus hochmolekularen Polycar-
bonsäuren und mehrwertigen Alkoholen, Alkanolami-
nen oder mehrwertigen Aminen enthalten, ihre Her-
stellung und Verwendung als Deckenplatten.**

EP 0 445 578 A3



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 91 10 2403

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der möglichen Teile	Betrift Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. CL.5)
A	US-A-2 506 537 (BARNES ET AL) * Anspruch 1; Beispiele 3-6 *	1,4,8,11	C08L33/02 C08F220/00
X	GB-A-2 162 525 (NIPPON SHOKUBAI KK) * Seite 5, Zeile 27 - Zeile 40; Ansprüche 1,7,8 *	1-4	
E	EP-A-0 426 782 (NORSOLOR) * Seite 3, Zeile 12 - Zeile 29; Anspruch 10; Beispiele 1-4 *	1-4	

			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. CL.5)
			C08L C04B C08F C08J C08G C08K
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchemart	Abachtfeldzam der Recherche	Prfr	
DEN HAAG	06 OKTOBER 1992	Dieter Schüler	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE			
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmelde datum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	